

ג'אול וקלוריה, אנרגיה חיובית ושלילית

q → J
↘ cal

$$1J = 0.239 \text{ cal}$$

$$1\text{cal} = 4.184J$$

$$1J = 1 \frac{\text{kg} \cdot \text{m}^2}{\text{sec}^2}$$

kcal

1 קלוריה -

$$q = 100 \text{ J}$$

$$Q_{\text{in}} \rightarrow q = +100 \text{ J}$$

$$Q_{\text{out}} \rightarrow q = -100 \text{ J}$$

לכל'ק סגור

$$q > 0 \quad \text{חום נכנס}$$

$$q < 0 \quad \text{חום יוצא}$$

לכל'ק פתוח